

BEST AVAILABLE COPY**PRODUCTION OF URETHANE FOAM**

Patent number: JP56084713
Publication date: 1981-07-10
Inventor: TAKAMURA TSUTOMU; MIYAMURA MASATAKA;
SHIMIZU SEISABUROU; KANOU JIROU
Applicant: TOKYO SHIBAURA ELECTRIC CO
Classification:
- **international:** C08G18/14
- **european:**
Application number: JP19790160801 19791213
Priority number(s): JP19790160801 19791213

Report a data error here

Abstract of JP56084713

PURPOSE: To readily obtain a urethane foam having a low thermal conductivity and excellent heat resistance, by foaming a starting solution base on an isocyanate and a polyol and containing a blowing agent, a foam-stabilizer and in addition, a transition metal compound and a reductant.

CONSTITUTION: Foaming is carried out by using, as a starting foaming solution, a mixture which comprises predominantly an isocyanate such as toluene diisocyanate and a polyol such as polyethylene glycol, and which contains a blowing agent such as water, boric acid or a fluorochlorohydrocarbon, a foam-stabilizer such as a silicone compound or an anionic, cationic or nonionic surfactant and in addition, a transition metal compound such as an oxide, hydroxide, halide, sulfate or oxalate of Fe, Co, Ni, Cu, Zn, Sn, Ag, etc., and a reductant for reducing such a transition metal compound, such as formalin, hydroquinone or anthraquinone. Polyurethane foams are produced which have a small average cell size, cells with a metallized wall and a low thermal conductivity, and which are useful as an insulating material for refrigerators.

Data supplied from the **esp@cenet** database - Worldwide

⑬ 日本国特許庁 (JP)

⑪ 特許出願公開

⑫ 公開特許公報 (A)

昭56—84713

⑨ Int. Cl.³
C 08 G 18/14

識別記号

庁内整理番号
7016—4J

⑬ 公開 昭和56年(1981)7月10日

発明の数 1
審査請求 未請求

(全 3 頁)

⑭ ウレタンフォームの製造法

① 特 願 昭54—160801

② 出 願 昭54(1979)12月13日

③ 発 明 者 高村勉

川崎市幸区小向東芝町1 東京芝
浦電気株式会社総合研究所内

④ 発 明 者 宮村雅隆

川崎市幸区小向東芝町1 東京芝
浦電気株式会社総合研究所内

⑤ 発 明 者 清水征三郎

川崎市幸区小向東芝町1 東京芝
浦電気株式会社総合研究所内

⑥ 発 明 者 加納二郎

川崎市幸区小向東芝町1 東京芝
浦電気株式会社総合研究所内

⑦ 出 願 人 東京芝浦電気株式会社

川崎市幸区堀川町72番地

⑧ 代 理 人 弁理士 則近憲佑 外1名

明 細 書

1. 発明の名称 ウレタンフォームの製造法

2. 特許請求の範囲

イソシアネートおよびポリオールを主体とし、少なくとも発泡剤、整泡剤、遷移金属化合物および還元剤を含む混合物を発泡原液として発泡させることを特徴とするポリウレタンフォームの製造法。

3. 発明の詳述な説明

本発明はウレタンフォーム、特に保温材などとして適する硬質ウレタンフォームの製造方法に関する。

独立気泡から成る各種プラスチックフォームは保温材乃至保冷材として実用されており、特に硬質ウレタンフォームは冷蔵庫の保温材として広く実用されている。ところでこの種ウレタンフォームは、イソシアネートおよびポリオールを主体とし、これに発泡剤、触媒および整泡剤を添加配合してなる発泡原液を用い、この原液をノズルから熱状に吐出するコンベンショナル法またはシクロ

ロジフルオロメタンを加えて吐出液を発泡させ泡状とするフロス法によつて製造している。

一方省エネルギーの観点から上記硬質ウレタンフォームについて断熱性能の向上、改善が強く望まれている。

またこの種フォームの熱伝導率は平均気泡径と直線関係にあり、気泡径が小さい極放射伝熱が抑制されて熱伝導率も小さくなる。しかして上記によつて得られた硬質ウレタンフォームは平均気泡径が0.1 mm以上で、例えば冷蔵庫の断熱には密度約2.4 kg・m⁻³で平均気泡径0.3 mmのウレタンフォームが使用されている。ところでこの種ウレタンフォームの熱伝導率についてみると平均気泡径0.3 mmでは0.018～0.019 kcal/mh℃、平均気泡径0.1 mmでは0.014 kcal/mh℃となり、独立気泡の微細化によつて断熱性能は向上、改善しうることになり、ウレタンフォームの密度を大きくせずには気泡を微細化することが重視されている。

本発明者らはこのような点に対処して検討を進めた結果、ポリウレタンフォーム原液中に還元さ

れて金属となりうる遷移金属化合物および還元剤を添加配合しておく、平均気泡が小さく且つ形成された気泡内蔵が金属化した熱伝導率の小さいポリウレタンフォームを容易に製造しうることを見出した。

本発明はこのような知見に基づき、断熱性にすぐれたポリウレタンフォームを容易に製造しうる方法を提供しようとするものである。

以下、本発明を詳細に説明すると本発明はポリウレタンを主体とし、少なくとも発泡剤、整泡剤、遷移金属化合物および還元剤を含む混合物を発泡原液とすることをもつて特徴づけられる。

本発明において原液の主体をなすイソシアネートとしては例えばトルエンジイソシアネートがまたポリオールとしては例えばポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコールなどがあげられる。また発泡剤としては水、ホウ酸および弗化塩化炭化水素などがあり、その量は水1.0～1.5重量部、ホウ酸1～3部、弗化塩化炭化水素7～20重量部程度に選ばれる。更に整泡剤としては例え

ばシリコン系化合物、塩イオン活性剤、陽イオン活性剤、非イオン系活性剤などがあり、その量は0.3～1重量部程度でよい。本発明において原液の一組成分として特に添加配合する遷移金属化合物としては、鉄、コバルト、ニッケル、銅、亜鉛、スズ、銀等の化合物が選択され、これらは酸化物、水酸化物、ハロゲン化合物、硫化物、硫酸塩、ギ酸塩、シウ酸塩、オキザル酸塩、酢酸塩、硝酸塩、過塩素酸、炭酸塩、炭酸水素塩およびカルボニル化合物等が挙げられる。しかしてこの遷移金属化合物はイソシアネート-ポリオール系に対し、1～50重量部程度に選ばれる。

一方、上記遷移金属化合物を還元する還元剤として例えば、ホルマリン、トリアセタール、ヒドロキノン、ベンゾキノン、アントラキノン、アスコルビン酸等から任意に選択されて使用される。しかしてこの還元剤は遷移金属化合物を還元するに必要なモル以上10倍モル以内で使用される。

次に本発明の実施例を記載する。

ポリオール(OHV=465)100重量部、シリ

(8)

(4)

コン系整泡剤2重量部、酸媒1.5重量部、水1.5重量部、トリフロロフルオロメタン43重量部から成る組成物に遷移金属化合物としてギ酸銅、塩化第一銅、酸化第一銅、シウ酸銅、酸化第二鉄、無水塩化第二鉄、酢酸ニッケル、無水酢酸亜鉛、ギ酸亜鉛または酸化亜鉛、を重量比で1～50部添加配合と還元剤としてのヒドロキノン、ベンゾキノン、アントラキノンを重量比1～100部添加配合し、次表に示す如く比較例を含め14種の発泡原液(A液)を調製した。一方発泡原液B液としてイソシアネート(NCO45部)120重量部を用意した。以下 示す。

表

例	遷移金属化合物 重量部	還元剤 重量部	平均気泡径 (μ m)	熱伝導率 kcal/cm ² ・h	成形度 kg/cm ²
1	ギ酸銅 15	ヒドロキノン 30	0.30	16.4	25
2	塩化第一銅 15	" 30	0.31	16.3	25
3	酸化第一銅 15	" 30	0.29	16.5	25
4	シウ酸銅 20	" 30	0.29	16.1	26
5	酸化第二鉄 15	" 30	0.29	16.1	25
6	シウ酸第一鉄 20	ベンゾキノン 35	0.30	15.8	25
7	無水塩化第二鉄 15	ヒドロキノン 30	0.30	15.9	25
8	酢酸ニッケル 20	" 30	0.29	15.8	26
9	無水塩化ニッケル 15	" 30	0.29	16.0	25
10	チオンアン酸ニッケル 15	" 30	0.29	16.1	25
11	無水酢酸亜鉛 20	アントラキノン 40	0.28	15.4	26
12	ギ酸亜鉛 20	ヒドロキノン 30	0.28	15.5	26
13	酸化亜鉛 15	" 30	0.30	15.8	25
13	酸化亜鉛 15	" 30	0.29	15.8	25
比較例	無添加 0	— 0	0.35	18.0	23

(5)

(6)

上記調整した発泡原液 A 液と B 液とを 3000rpm の回転で 10 秒混合しポリウレタンフォームを製造した。かくして得たポリウレタンフォームについて平均気泡径、熱伝導率、フォームの密度をそれぞれ求めた結果を表に併せて示す。

表から明らかなように本発明方法によつて製造したポリウレタンフォームは平均気泡径 0.3 mm 以下で熱伝導率も $0.00170 \text{ cal/m}\cdot\text{h}\cdot^\circ\text{C}$ と小さく断熱材として良好な性能を備えており、その他には実用上不都合な点乃至問題も認められなかつた。

このように発泡原液に造元剤および遷移金属化合物を少量、とくに添加して発泡させる本発明によれば、製造材の発泡内表面に金属薄膜が形成されるため、製造材と気孔内の空気との熱交換能が向上し、結果として熱伝導率の小さい断熱性のすぐれたポリウレタンフォームを容易に得られる。このように断熱性のすぐれた材料の開発により、冷蔵庫や冷凍庫等の断熱効果を高めより効率のよい製品を提供することができる。

代理人 弁理士 則 近 憲 佑 ほか1名

(7)